PRESSURE-SENSITIVE ADH

Patent number:

JP2002038119

Publication date:

2002-02-06 SHIGEMORI KAZUNORI

Inventor: Applicant:

TOYO INK MFG CO

Classification: - international: C09J175/00; B32B27/00; C08G18/10; C08G18/16;

C08G18/30; C08G18/32; C09J7/02

- european:

Application number: JP20000230511 20000731
Priority number(s): JP20000230511 20000731

Abstract not available for JP2002038119

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出國公開番号 特開2002-38119 (P2002-38119A)

(43)公開日 平成14年2月6日(2002.2.6)

			10 (dada)
COL A CIT	識別記号	ΡI	テーマコード(多考)
(51) IntCL'	GALLIAN . J	C 0 9 J 175/00	4F100
CO9J 175/00			D 4J004
B 3 2 B 27/00		B32B 27/00	
		C 0 8 G 18/10	4 J 0 3 4
C 0 8 G 18/10		18/16	4 J O 4 O
18/16			
18/30		18/30	
10/50		TO DESCRIPTION OF THE PARTY OF	(本 11 百) 品は百に枝の

客査請求 未請求 請求項の数7 OL (全 11 頁) 最終頁に続く

(21)出展番号 特膜2000-230511(P2000-230511)

(22) 出順日 平成12年7月31日(2000.7.31)

(71)出題人 000222118

東洋インキ製造株式会社 東京都中央区京橋2丁目3番13号

(72)発明者 重森 一範

東京都中央区京橋二丁目3番I3号 東洋インキ製造株式会社内

最終頁に続く

(54) [発明の名称] 感圧性接着剤およびその用途

(57)【要約】

【課題】 ブリスターを生じることなく、透明で、安定して長時間使用可能な樹脂組成物、感圧性接着剤、またその製造方法及びそれらを用いた感圧接着性シート、積層体また、偏光板接着用に適した感圧性接着剤を提供することを目的とする。

【解決手段】ボリオール(a)とポリイソシアネート(b)とを触媒(c)の存在下に反応させてなるウレタンプレボリマー(B)を、ボリアミン(d)と不能和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)で鎮延長してなる未端にイソシアナト基と反応可能な活性水素を有する化合物(g)を反応させてなるウレタン樹脂であって、かつ、ウレタン機能全体に占めるウレタン及びウレア結合の重量が10~40重量%であるウレタン機能を含む感圧性接着剤。

【特許請求の範囲】

【請求項1】ポリオール(a)とポリイソシアネート(b)とを触媒(c)の存在下に反応させてなるウレタンプレポリマー(B)を、ポリアミン(d)と不飽和工 単結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)で鎮延長してなる末端にイソシアナト基と反応 可能な活性水素を有する化合物(g)を反応させてなるウレタン樹脂であって、かつ、ウレタン樹脂全体に占めるウレタン及びウレア結合の重量が10~40重量%であるウレタン樹脂を含む感圧性接着剤。

【請求項2】さらに、硬化剤(E)を配合することを特徴とする請求項1記載の感圧性接着剤。

【請求項3】ウレタン樹脂組成物を含む感圧性接着剤であって、ウレタン樹脂100重量部に対してヘキサメチレンジイソシアネートトリメチロールプロパンアダクト体2重量部添加した樹脂組成物20g/m゚をボリエチレンテレフタレート上に塗布し、ボリカーボネート板と張り合わせ、100℃のオープン中で30日間放置したとき、プリスターを発生しないことを特徴とする窓圧性接着剤。

【請求項4】ウレタン樹脂が、ボリオール(a)とボリイソシアネート(b)とを触媒(c)の存在下に反応させてなるウレタンプレボリマー(B)を、ボリアミン(d)と不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)で鎖延長してなる末端にイソシアナト基を有するウレタン樹脂に、さらにイソシアナト基と反応可能な活性水素を有する化合物(g)を反応させてなるウレタン樹脂である請求項3記載の窓圧性接着剤。

【請求項5】ウレタン樹脂全体に占めるウレタン及びウレア結合の重量が10~40重量%であるウレタン機能を含む感圧性接着剤の製造方法であって、ポリオール(a)とポリイツシアネート(b)とを触媒(c)の存在下に反応させてウレタンプレポリマー(B)を合成ポリアミン(d)と不飽和工重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)で鎮延長して末端にイソシアナト基を有するウレタン樹脂(C)を合成する第2の工程、前記末端にイソシアナト基を有するウレタン樹脂(C)と、イソシアナト基と反応可能な方とのカレタン樹脂(C)との大型を表するのよりとを反応させてウレタン樹脂結着剤(D)を合成する第3の工程、前記かとの上程が存在のに発きる第4の工程からなることを特徴とする感圧性接着剤の製造方法。

【請求項6】基材上に、請求項1~4のいずれか記載の 感圧性接着剤を塗布してなる粘着テープまたはシート。 【請求項7】プラスチック成型品、請求項1~4のいず れか記載の感圧性接着剤、およびプラスチック成型品ま たはガラスを積層してなる積層体。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、各種プラスチック 成形品の表面に貼付した場合、ふくれやめくれなどのプ リスターの発生を防止しうる、窓圧性接着剤、偏光板接 着用に適した感圧性接着剤及びその製造方法と窓圧性接 着剤シート、積層体に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、プラスチックを被着体とする粘着シートは、耐光性、価格、透明性、粘着物性のコントロールの容易性などの点から、アクリル重合体を主成分とした感圧性接着剤が使用されている。しかし、ガスバリア性の高いボリエステルなどを基材に用いた場合、被着体プラスチックからのアウトガスによる発泡(ブリスター)が、外観を悪化するため問題となっている。この現象は、基材のプラスチックフィルムが被着体からのアウトガスのバリアとなるため、逃げ場のなくなったガスの圧力によりブリスターが発生するものと思われる。

【0003】特開平2-51577号公報には、粘着層に充填 剤を添加し、アウトガスの逃げ道形成と、吸着を行わせ ることでこの問題を解決している。しかし、このような 充填剤によるガスの逃げ道形成法は、フィルムの透明性 を犠牲にするため、透明ラベルとして使用できないなど の問題が生じた。

【0004】特公平7-98923号公報ではアクリル系単量体と、片末端に共重合可能な不飽和工重結合を有するマクロモノマーを共重合せしめた重量平均分子量(Mw)15万~200万のグラフトボリマーを粘着成分とすることで、このブリスターが減少できると記載されている。しかし、この方法では、マクロモノマーの共重合性が悪いため、一部未反応のマクロモノマーが残り、物性に悪影響を与えることや、アクリル系単量体種やマクロモノマーの相溶性の点で、そのアクリル系単量体種やマクロモノマー種、及びその共重合部数に限界があり、粘着層に濁りを生ずる場合があった。また、マクロモノマーはコストが高いという問題もあった。

【0005】特開平11-12553号公報では、特定のスチレン系もしくはαーメチルスチレン系の粘着付与剤を、Mwが80万以上のアクリル系共重合体に添加することで、透明性に問題のなく、また上記プリスターの問題をクリアした透明粘着フィルムを記載している。しかし、この粘着付与剤は、耐光性、耐熱性が悪く、柴外線下や高温の環境下で長期間放置すると、褐色に着色し、非常に外観が悪くなるという問題があった。

【0006】特開平6-49425号公報や特開平8-3521号公報では、特定のモノマー組成を有するアクリル重合体に、それぞれ金属キレート系、アジリジン系架橋剤を配合することにより、耐ブリスター性が発現できると記載されている。しかし、これら特定の架橋剤に限定された場合、一般に用いられるイソシアネート系架橋剤を用い場合、一般に用いられるイソシアネート系架橋剤を用い

た場合と比べ、比較的架橋速度が高くなるため、基材に 対する投鍋性が低いこと、また形成された粘着層が応力 緩和能に乏しいため、長期間の使用に際しては、浮きや はがれが生ずる問題があり、適用範囲が限定された。

【0007】また、液晶素子は、電極の配置された2枚の基板間に存在しておりこの2枚の基板の外側にさらに 偏光板がまたは、偏光板と位相差板との積層板からなっている。

【0008】しかし、この뎪光板を接着させるためには、高い、ブリスター抑制能力が要求されるし、その製造工程から再剥離性も要求される。

[0009]

【本発明が解決しようとする課題】本発明は、ブリスターを生じることなく、透明で、安定して長時間使用可能な倒脂組成物、啓圧性接着剤、またその製造方法及びそれらを用いた感圧接着性シート、税層体また、保光板接着用に適した感圧性接着剤を提供することを目的とする。

[0010]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、研究を重 ねた結果、ウレタン樹脂が、耐ブリスター性を有するこ とを見いだし、本発明を完成させた。

[0011]

【課題を解決するための手段】すなわち、本発明はポリオール (a) とポリイソシアネート (b) とを触媒

(c)の存在下に反応させてなるウレタンプレポリマー(B)を、ポリアミン(d)と不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)で鎖延長してなる末端にイソシアナト基と反応可能な活性水素を有する化合物(g)を反応させてなるウレタン樹脂に、さらにイソシアナトをせてなるウレタン樹脂であって、かつ、ウレタン樹脂全体に占めるウレタン及びウレア結合の重量が10~40重量%であるウレタン樹

【0012】また、本発明は、さらに、硬化剤(E)を配合することを特徴とする上記感圧性接着剤に関する。【0013】また、本発明は、ウレタン樹脂組成物を含む感圧性接着剤であって、ウレタン樹脂100重量部に対してヘキサメチレンジイソシアネートトリメチロールプロパンアダクト体2重量部添加した樹脂組成物20g/m²をポリエチレンテレフタレート上に塗布し、ポリカーボネート板と限り合わせ、100℃のオーブン中で30日間放置したとき、ブリスターを発生しないことを特徴とする感圧性接着剤に関する。

脂を含む感圧性接着剤に関する。

【0014】また、本発明は、ウレタン樹脂が、ポリオール(a)とポリイソシアネート(b)とを触媒(c)の存在下に反応させてなるウレタンプレポリマー(B)を、ポリアミン(d)と不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)で鎮延長してなる末端にイソシアナト基を有するウレタン樹脂

に、さらにイソシアナト基と反応可能な活性水素を有す る化合物(g)を反応させてなるウレタン樹脂である上 記感圧性接着剤に関する。

【0015】また、本発明は、ウレタン樹脂全体に占めるウレタン及びウレア結合の重量が10~40重量%であるウレタン樹脂を含む感圧性接着剤の製造方法であって、ボリオール(a)とボリイソシアネート(b)とを触媒(c)の存在下に反応させてウレタンプレボリマー(B)を合成する第1の工程、前記ウレタンプレポリマー(B)を、ボリアミン(d)と不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物

(f)で類延長して末端にイソシアナト基を有するウレタン樹脂(C)を合成する第2の工程、前記末端にイソシアナト基を有するウレタン樹脂(C)と、イソシアナト基と反応可能な活性水素を有する化合物(g)とを反応させてウレタン樹脂粘着剤(D)を合成する第3の工程、前記ウレタン樹脂粘着剤(D)に硬化剤(E)を配合する第4の工程からなることを特徴とする感圧性接着剤の製造方法に関する。

【0016】また、本発明は、基材上に、上記感圧性接着剤を塗布してなる粘着テープまたはシートに関する。 【0017】また、本発明は、プラスチック成型品、上記感圧性接着剤、およびプラスチック成型品またはガラスを積層してなる積層体に関する。

[0018]

【発明の実施の形態】本発明に用いるウレタンプレポリマー(B)は、ポリオール(a)とポリイソシアネート(b)とのウレタン化反応により得られたものを用いる。

【0019】本発明に用いられるポリオール(a)としては、ポリエステルポリオール、ポリエーテルポリオール、ポリエステルポリオールおよび/またはポリエーテルポリオールとジイソシアネートの反応物であるポリウレタンポリオール、多価アルコールのポリエーテル付加物等を用いる。

【0020】本発明に用いるボリエステルボリオールとしては、公知のボリエステルボリオールを用いることができる。酸成分としてテレフタル酸、アジピン酸、アゼライン酸、セパチン酸、無水フタル酸、イソフタル酸、トリメリット酸等が挙げられ、グリコール、ジエチレングリコール、プテレングリコール、ジエチレングリコール、ブチレングリコール、1,6-ヘキサングリコール、3,3'・ジメチロールへアタン、ボリオキシエチレングリコール、ボリオキシアロビレングリコール、1,4-ブタンジオール、ネオペンチングリコール、ブルエチルベンタンジオール、ポリオール成分としてグリセリン、トリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール等が挙げられる。その他、ボリカアロラクトン、ボリ(β-メチルーァーバレロラクトン)、ボリバレロラクトン

等のラクトン類を開環重合して得られるポリエステルポリオール等も挙げられる。ポリエステルポリオールの分子量は低分子量から高分子量まで使用可能であるが、好ましくは分子量が500~5,000で2官能以上のポリエステルポリオール、更に好ましくは分子量500~2,000の2官能以上のポリエステルポリオールを用いる。

【0021】本発明に用いるボリエーテルボリオールと しては、公知のポリエーテルポリオールを用いることが できる。例えば、水、プロピレングリコール、エチレン グリコール、グリセリン、トリメチロールプロパン等の 低分子量ポリオールを開始剤として用いて、エチレンオ キシド、プロピレンオキシド、ブチレンオキシド、テト ラヒドロフラン等のオキシラン化合物を重合させること により得られるポリエーテルポリオール、具体的にはポ リプロピレングリコール、ポリエチレングリコール、ポ リテトラメチレングリコール等の官能基数が2以上のも のを用いることができる。ポリエーテルポリオールの分 子量は低分子量から高分子量まで使用可能であるが、好 ましくは分子量が500~5,000で2官能以上のポ リエーテルポリオール、更に好ましくは分子量が500 ~2,000の2官能以上のポリエーテルポリオールを 用いる。

【0022】本発明に用いるポリエステルポリオールお よび/またはポリエーテルポリオールとポリイソシアネ ート (b) の反応物であるポリウレタンポリオールとし ては、ポリエステルポリオールとポリイソシアネート (b) のウレタン化反応物、ポリエーテルポリオールと ポリイソシアネート (b) のウレタン化反応物、ポリエ ステルポリオールおよびポリエーテルポリオールとポリ イソシアネート(b)のウレタン化反応物が含まれる。 本発明のポリウレタンポリオールは、両未端成分がポリ エステルポリオールまたはポリエーテルポリオールから なり、両末端は水酸基である。ここで使用されるポリエ ステルポリオールおよびポリエーテルポリオールは先に 記載の化合物である。ポリイソシアネート(b)は後に 記載するポリイソシアネート (b) である。 ポリウレタ ンポリオールの分子量は、低分子量から高分子量まで使 用可能であるが、好ましくは分子量が500~5,00 0で2官能以上のポリウレタンポリオール、更に好まし くは分子量が500~2、000の2官能以上のポリウ レタンポリオールを用いる。

【0023】本発明に用いる多価アルコールのポリエーテル付加物とは、グリセリン、ソルビトール、トリメチロールプロバン、トリメチロールブタン、1,2,6ーヘキサントリオール、ペンタエリスリトール等の多価アルコールにポリエーテルポリオールを付加したものである。
ポリオールの付加物も利用できる。この場合、ポリエーテル部分はブロックポリマーであってもランダムポリマ

ーであってもよい。ポリエーテルポリオールを付加した 末端は水酸基であるが、部分的にアルキル基や芳香族炭 化水素基で封鎖されていてもよい。

【0024】また、本発明では必要に応じて一部エチレングリコール、1・4ープタンジオール、ネオペンチルグリコール、ブチルエチルペンタンジオール、グリセリン、トリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール等のグリコール類、エチレンジアミン、Nーアミノエチルエタノールアミン、イソホロンジアミン、キシリレンジアミン等の多価アミン類も併用することができる。

【0025】本発明に用いられるポリイソシアネート (b)としては、芳香族ポリイソシアネート、脂肪族ポ リイソシアネート、芳香脂肪族ポリイソシアネート、脂 環族ポリイソシアネート等が挙げられる。

【0.0.26】 芳香族ポリイソシアネートとしては、1,3-フェニレンジイソシアネート、4,4'-ジフェニルジイソシアネート、1,4-フェニレンジイソシアネート、4,4'-ジフェニルメタンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシアネート、2,4,6-トリイソシアネートトルエン、1,3,5-トリイソシアネートペンゼン、ジアニシジンジイソシアネート、4,4'-ジフェニルエーテルジイソンアネート、4,4'-ゾートリフェニルメタントリイソシアネート、4,4'-ゾートリフェニルメタントリイソシアネート、4,4'-ゾートリフェニルメタントリイソシアネート等を挙げることができる。

【0027】脂肪族ポリイソシアネートとしては、トリメチレンジイソシアネート、テトラメチレンジイソシアネート、ペンタメチレンジイソシアネート、ペンタメチレンジイソシアネート、1,2一プロピレンジイソシアネート、2,3一プチレンジイソシアネート、ドデカメチレンジイソシアネート、2,4,4ートリメチルヘキサメチレンジイソシアネート等を挙げることができる。

【0028】 汚香脂肪族ポリイソシアネートとしては、 ω , ω' – ジイソシアネート -1, 3 – ジメチルベンゼン、 ω , ω' – ジイソシアネート -1, 4 – ジメチルベンゼン、 ω , ω' – ジイソシアネート -1, 4 – ジエチルベンゼン、 1, 4 – デトラメチルキシリレンジイソシアネート、 1, 3 – テトラメチルキシリレンジイソシアネート ω

【0029】脂環族ポリイソシアネートとしては、3-イソシアネートメチルー3,5,5-トリメチルシクロ ヘキシルイソシアネート、1,3-シクロペンタンジイ ソシアネート、1,3-シクロヘキサンジイソシアネート、1,4-シクロヘキサンジイソシアネート、メチルー2,4-シクロヘキサンジイソシアネート、メチルー2,6-シクロヘキサンジイソシアネート、4,4'-メチレンビス(シクロヘキウンイソシアネート、1,4-ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサンジイソシアネート、1,4-ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサン、1,4-ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサン、1,4-ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサン、1,4-ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサン

等を挙げることができる。

【0030】また一部上記ポリイソシアネート(b)のトリメチロールプロパンアダクト体、水と反応したビュウレット体、イソシアヌレート環を有する3量体等も併用することができる。前述の多価アルコールポリエーテル付加物とジイソシアネートの反応物もポリイソシアネート(b)として使用することができる。

【0031】本発明に用いられるポリイソシアネート(b)としては、4,4'ージフェニルメタンジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、3-イソシアネートメチル-3,5,5-トリメチルシクロヘキシルイソシアネート(イソホロンジイソシアネート)等が好ましい。

【0032】本発明に用いられるポリアミン(d)と少なくとも1つの不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)としては、公知のポリアミン(d)と少なくとも1つの不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させたアミン化合物を使用することができる。ポリアミン(d)と少なくとも1つの不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させたポリアミン化合物を使用すると、ポリアミン(d)単独の場合と比較すると、鏡延長が穏やかな反応になり、制御が格段に容易になって好ましい。

【0033】本発明に用いる公知のポリアミン(d)としては、エチレンジアミン、イソホロンジアミン、リシン、フェニレンジアミン、と,2,4ートリメチルヘキサメチレンジアミン、トリレンジアミン、ヒドラジン、ヒペラジン、ヘキサメチレンジアミン、ブロピレンジアミン、ジクロヘキシルメタンー4,4ージアミン、2ーヒドロキシエチルエチレンジアミン、ジー2ーヒドロキシエチルプロピレンジアミン、2ーとドロキシアロピルエチレンジアミン、ジー2ーヒドロキシアロピルエチレンジアミン、ジー2ーヒドロキシアロピルエチレンジアミン、ジー2ーヒドロキシアロピルエチレンジアミン、ジー2ーとドロキシアロピルエチレンジアミン、ジー2ーとドロキシアロピルエチレンジアミン、ジー2ーとドロキシアロピルエチレンジアミンは、反応の制御が容易で衛生性に優れていることから好ましい。

【0034】本発明に用いる少なくとも不飽和工重結合を有する化合物(e)としては、アミンとマイケル付加できる不飽和工重結合を含む官能基を2つ以上有する物質であれば特に制限されるものではない。その具体的な例としては、(メタ)アクリレートモノマー、ビニル基、エチニル基を有する化合物等が挙げられる。本発明に用いる(メタ)アクリレート、2ーエチル・(メタ)アクリレート、2ーとドロキシエチル (メタ)アクリレート、2ーとドロキシブチル (メタ)アクリレート、3ーとドロキシブロピル (メタ)アクリレート、テトラエチレングリコール (メタ)アクリレート、テトラエ

レングリコール (メタ) アクリレート、ポリエチレング リコール (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリ レート、 (メタ) アクリレートモノマーが挙げられる。 これらは単独もしくは2種類以上を併用して使用することもできる。

【0035】アクリレートモノマーとメタクリレートモノマーを比較すると、アクリレートモノマーの方がマイケル付加反応の効率がよく好ましい。2ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、3ーヒドロキシブロビル(メタ)アクリレート、3ーヒドロキシブロビル(メタ)アクリレートをの水酸基を有する(メタ)アクリレートモノマーを用いるとマイケル付加反応を促進し好ましい。ブチル(メタ)アクリレート等の人質アルキル基を有する(メタ)アクリレート等の人質アルキル基を有する(メタ)アクリレートモノマーを用いると粘着力が向上し好ましく、マイケル付加反応後の生成物は、アミノ基の活性水素の平均1個が(メタ)アクリレートと反応したものである。

【0036】ポリアミン(d)と(メタ)アクリレートモノマーのマイケル付加反応は、ポリアミン(d)のアミノ基の活性水素1モルと(メタ)アクリレートモノマーの二重結合基1モルが反応し、常温、無触媒でも反応は進むが、窒素雰囲気下で加熱しながら60~100℃で反応させると適度な反応速度になり好ましい。ポリアミン(d)と(メタ)アクリレートは実質的に等モルで反応させることが好ましい。

【0037】本発明に用いるビニル基またはエチニル基 を有する化合物としては、酢酸ビニル、酪酸ビニル、プ ロピオン酸ビニル、ヘキサン酸ビニル、カプリル酸ビニ ル、ラウリル酸ビニル、パルミチン酸ビニル、ステアリ ン酸ビニル等の脂肪酸ビニル化合物、ブチルビニルエー テル、エチルビニルエーテル等のアルキルビニルエーテ ル化合物、1-ヘキセン、1-オクテン、1-デセン、 1ードデセン、1ーテトラデセン、1-ヘキサデセン等 のαーオレフィン化合物、酢酸アリル、アリルアルコー ル、アリルベンゼン、シアン化アリル等のアリル化合 物、スチレン、シアン化ビニル、ビニルシクロヘキサ ン、ビニルメチルケトンなどのビニル化合物、アセチレ ン、エチニルベンゼン、エチニルトルエン、1-エチニ ルー1-シクロヘキサノール、ジアルキルエーテル、ジ ビニルベンゼン、ジアリルテレフタレート、ジアリルフ タレート等のエチニル化合物等が挙げられる。これらは 単独もしくは2種類以上を併用して使用することもでき

【0038】ポリアミン(d)とビニル基またはエチニル基を有する化合物とのマイケル付加反応は、ポリアミン(d)のアミノ基の活性水素1モルとビニル基またはエチニル基1モルが反応する。ポリアミン(d)は電子吸引性の基を持つ化合物のビニル基またはエチニル基に容易にマイケル付加をするため、シアン化ビニルがビニ

ル基またはエチニル基を有する化合物として好ましい。 電子吸引性基を持たない化合物でも金属触媒の存在で反 応が可能になる。触媒存在下で加熱しながら60~10 0℃で反応させると適度な反応速度になり好ましい。ポ リアミン(d)とビニル基またはエチニル基を有する化 合物は実質的に等モルで反応させることが好ましい。

【0039】本発明に用いるウレタン樹脂のウレタン・ウレア結合含有率はウレタン樹脂全体の10~40重量%が好ましい、ウレタン・ウレア結合含有率が10重量%より下であると、樹脂の凝集力が不足し、ブリスター抑制能力が悪く、40重量%を超えるとウレタン樹脂が感圧性接着剤としての物性を示さなくなる。なお本発明でいうウレタン・ウレア結合含有率は以下の様にして算出した。

【0040】ボリオール(a)の末端の水酸基は全てウレタン結合に、ボリアミン(d)の末端のアミン基はすべてウレア結合に、活性水素を有する化合物(g)のイソシアナト基との反応部位がアミノ基であるときはウレア結合に、木酸基であるときはウレタン結合に、木化ぞれ変換するとして、これらの合計の全量に対する重量%をウレタン・ウレア結合含有率とする。ウレタン・ウレア結合の重量は59(-NHCONH-)とすると、ウレタン・ウレア結合含有率は以下の式において算出できる。なおここで反応するイソシアナト基は全てボリイソシアナート(b)に由来する。ウレタン・ウレア結合含有率(%)={(mえたボリオール(a)のモル数×水酸基末端の数×59)+(加えたボリオール(d)のモル数×水酸基末端の数×59)+(加えたボリアミン(d)のモル数×アミン基末

端の数×58)+(加えた活性水業を有する化合物(g)のモル数×58または59)}/固形分の重量×100本発明に用いる活性水業を有する化合物(g)としては、水酸基を有するモノアミン化合物、アルコールが好ましく、モノアミン化合物としては、2ーアミノー2ーメチループロバノール、2ーアミノブロバノール、3ーアミノプロバノール等が挙げられる、アルコールとしては、公知のアルコールを用いることができる。好ましくはメタノール、エタノール、イソプロビルアルコール等が挙げられる。

【0041】鎮延長反応で作製したウレタン樹脂(C)は、末端がイソシアナト基であるウレタンプレポリマー(B)と、ポリアミン(d)と少なくとも1つの不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)とを配合してなるが、活性水紫を有する化合物(g)は、ウレタン樹脂(C)末端の未反応で残るイソシアナト基と反応して樹脂の反応活性を安定化させる。活性水紫を有する化合物(g)が、2-アミノ基と水酸をは、100円の大きによりで、100円の大きによりで、100円の大きによりで、100円の大きによりで、100円の大きによりによりないでは、100円の大きによりによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないが、100円の大きによりないでは、100円の大きによりないがは、100円の大きによりないでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円の大きによりのでは、100円のでは、100円のでは、100円の大きによりのでは、100円のでは、100円のでは、100円のでは、100円のでは、100円のでは、

【0042】本発明に用いられる触媒(c)としては公知の触媒を使用することができる。例えば3級アミン系化合物、有機金属系化合物等が挙げられる。

【0043】3級アミン系化合物としてはトリエチルア ミン、トリエチレンジアミン、N, N-ジメチルペンジ ルアミン、N-メチルモルホリン、DBU等が挙げられ ス

【0044】有機金属系化合物としては錫系化合物、非 錫系化合物を挙げることができる。錫系化合物としては ジブチル錫ジクロライド、ジブチル錫ブマレエート、ジブチ ル錫ジブロマイド、ジブチル錫ジマレエート、ジブチ ル錫ジラウレート(DBTDL)、ジブチル錫ジアセテ ート、ジブチル錫スルファイド、トリブチル錫スルファ イド、トリブチル錫ストキサイド、トリブチル錫エトキサ イド、ジオクチル錫オキサイド、トリブチル錫アトキサ イド、ドリブチル錫オキサイド、トリブチル錫クロライ ド、トリブチル錫オキサイド、トリブチル錫クロライ ド、トリブチル錫オキサイト、2-エチルへ キサン酸錫等が挙げられる。

【0045】非錫系化合物としては、例えばジブチルチタニウムジクロライド、テトラブチルチタネート、ブトキシチタニウムトリクロライドなどのチタン系、オレイン酸鉛、2-エチルへキサン酸鉛、生息香酸鉛、ナフテン酸鉛などの鉛系、2-エチルヘキサン酸鉄、鉄アセチルアセトネートなどの鉄系、安息香酸コバルト、2-エチルヘキサン酸コバルト系とのコバルト系、ナフテン酸 亜鉛、2-エチルヘキサン酸亜鉛などの亜鉛系、ナフテン酸ジルコニウムなどが挙げられる。

【0046】本発明に用いられる触媒(c)としては、ジブチル錫ジラウレート(DBTDL)、2-エチルへキサン酸錫等が好ましく、場合によっては単独、もしくは併用することもできる。

【0047】本発明のウレタンアレポリマー(B)の合成等で使用される溶剤としては、公知のものを使用できる。例えば、メチルエチルケトン、酢酸エチル、トルエン、キシレン、アセトン等が挙げられる。ポリウレタンウレア樹脂の溶解性、溶剤の沸点等の点から特に酢酸エチル、トルエンが好ましい。

【0048】ポリオール (a) とポリイソシアネート

(b)を反応させてウレタンプレポリマー(B)をつくるウレタン化反応は、種々の方法が可能である。1)全量仕込みで反応する場合と、2)ポリオール(a)、触媒(c)をフラスコに仕込み、ポリイソシアネート

(b)を滴下する方法に大別されるが、反応を精密に制御する場合は2)が好ましい。 ウレタンプレポリマー

(B)を得る反応の温度は120℃以下が好ましい。更に好ましくは70~110℃である。120℃を越えると、アロハネート反応が進行し所定の分子量と構造を有するウレタンプレポリマー(B)が得られなくなる。また、反応速度の制御が困難になる。ウレタン化反応は、触媒(c)の存在下、70~110℃で2~20時間行

うのが好ましい。

【0049】ボリオール(a)とボリイソシアネート(b)の配合比は、末端にイソシアナト基が残るように、ボリオール(a)の水酸基モル当量1に対してボリイソシアネート(b)のイソシアノ基モル当量が1より大きくなることが必要である。適切な配合比は、化合物の反応性、3価以上の化合物の存在比などで大きく左右される。

【0050】ウレタンプレポリマー(B)とポリアミン

(d)と少なくとも1つの不飽和二重結合を有する化合

物(e)とをマイケル付加反応させた化合物(f)より ウレタン樹脂 (C)を得る鎖延長反応は、1)ウレタン プレポリマー (B) 溶液をフラスコに仕込み、ポリアミ ン(d)と不飽和二重結合を有する化合物(e)とをマ イケル付加反応させた化合物(f)を滴下する方法、 2) ポリアミン (d) と少なくとも1つの不飽和二重結 合を有する化合物(e)とをマイケル付加反応させた化 合物(f)溶液をフラスコに仕込み、ウレタンプレポリ マー(B)溶液を滴下する方法に大別される。安定した 反応になる方で合成を行うが、反応に問題がなければ、 操作が容易な1)の方法が好ましい。本発明の鎖延長反 応の温度は、100℃以下が好ましい。100℃を越え ると、所定の分子量と構造を有するウレタンプレポリマ - (B) が得られなくなる。更に好ましくは70℃以下 である。70℃でも反応速度は大きく、制御できない場 合は、50℃以下が更に好ましい。

【0051】活性水素を有する化合物(g)を加える場合は、鎮延長反応終了後、70℃以下で加熱する。70℃を超えると、所定の分子量と構造を有するウレタンプレボリマー(B)が得られなくなる。反応の終点は、イソシアネート%測定、IR測定によるイソシアネートと一クの消失により判断する。

【0052】ウレタン樹脂(C)の重量平均分子量は、GPCによる標準ポリスチレン検算分子量で1万以上が好ましい。更に好ましくは、3万以上である。重量平均分子量1万未満になると、粘着特性、特に保持力の低下が著しく、好ましくない。

【0053】本発明に関わるウレタン問脂粘着剤には、必要に応じて、他の樹脂、例えばアクリル樹脂、ポリエステル樹脂、アミノ樹脂、エボキシ樹脂、ポリウレタン樹脂を併用することもできる。また、用途に応じて、粘着付与剤、タルク、炭酸カルシウム、酸化チタン等の充填剤、着色剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、消泡剤、光安定剤等の添加剤を配合しても良い。

【0054】本発明に用いる硬化剤(E)としては、多官能イソシアネート化合物が挙げられる。多官能イソシアネート化合物としては、前述のポリイソシアネート化合物及びそれらのトリメチロールプロバンアダクト体、水と反応したビュウレット体、またはイソシアヌレート環を有する3量化体等が用いられる。

【0055】本発明の窓圧性接着シートは、前記の窓圧 性接着剤を、従来より慣用されている塗工方法によっ て、基材表面に塗工することにより製造することができ る。

【0056】本発明に用いられる基材シートとしては、 例えば、ポリエステル、ポリ塩化ビニル、ポリプロピレ ン、ポリエチレン、ポリウレタンなどのプラスチックシ ートやフィルム、合成紙、あるいはセルロース系シート やフィルム、さらには不穏布などが挙げられる。このう ち、透明なシートまたはフィルムに使用されるのが好ま しい。これら基材となるシートには、用途により適当な 図柄、文字などの印刷を施しておいてもかまわない。 【0057】本発明の積層体は、上記感圧性接着シート をプラスチック成型品に積層したもの、または、上記感 圧性接着剤を用いて、プラスチック成型品とプラスチッ ク成型品を積層したものである。積層の方法に特に制限 はなく、公知の方法を使用することができる。 【0058】本発明に用いられるプラスチック成型品と しては、例えば、ポリエステル、ポリ塩化ビニル、ポリ プロピレン、ポリエチレン、ポリウレタン、ポリスチレ ン、ポリメタクリル酸メチルなどのアクリル系ポリマ

げることができる。
【0059】使用するプラスチック成型品にも特に制限はない。長期間の間にアウトガスを発生して積層シートとの間にプリスターを形成しやすいガス放散性プラスチックより成型された成型品の表面には、本発明の窓圧性接着剤が好適に用いられる。

ー、及びこれらの複合体などのプラスチックより成型加

工により製造されたフィルム、シート、成型品などを挙

【0060】当該窓圧性接着剤は、下記試験方法でプリスターを発生しないウレタン樹脂からなる感圧性接着剤である。

【0061】すなわち、前記ウレタン樹脂を、トルエンまたは酢酸エチルで希釈し、約5000mPsの粘度としたものに、前記ウレタン樹脂100部に対してトリレンジイソシアネートのトリメチロールプロパンアダクト2部を必要量加え、良く混合した樹脂組成物溶液とした後、厚さ38μmのポリエチレンテレフタレート離型イルム表面に、ドクターブレードで乾燥重量が20g/m²となるように塗工し、その直後、100℃のオーブンで2分間乾燥し、粘着間に25μmポリエチレンテレフタレートフィルムを積層し、粘着シートを作製する。これを温で一週間熟成させたものから離型フィルムを剥がし、リップローア・厚さ2mmの透明ポリカーボネート板に張り付け、積層体を作製する。これを100℃のオーブンに放置したとき、1時間後、及び30日後にブリスターの有無を判定する。

【0062】ここで「ブリスターを発生しない」とは、 積層体作製時に混入した気泡以外の新たな気泡が目視で 観察されないことと定義する。 【0063】以上の窓圧性接着剤を用いれば、ガス放散 性プラスチックに対する惑圧性接着剤、窓圧性接着シート、及びガス放散性プラスチックを用いた積層体に用いてもプリスターを抑制できる。

【0064】本発明の感圧性接着剤、感圧性接着シート および積層体は、具体的には以下の用途に使用すること ができる。

【0065】例えば、建築物の窓、自動車、電車、航空 機の窓などの日照調節フィルム、飛散防止フィルム、表 面保護フィルムや、プラスチック成型品や金属などの表 面保護フィルム、およびその積層体、また自動車、看板 などに貼られるマーキングシートなどに用いることがで きる。

【0066】また、シートに光学フィルムを用いること で光学フィルム粘着シートとすることができ、液晶表示 装置の偏光板、反射型偏光板、楕円偏光板、位相差板な どに使用することができる。

【0067】また、防曇フィルム、ハードコートプラスチック、挽水シート、親水シートなどを用いることによりそれら特徴をもつ粘着シート、および積層体を形成することができ、具体的にはスキーや水泳などのゴーグル、オートバイや自動車レースに使用されるヘルメットのシールド、自動車や建築物に使用される鏡、窓などに使用できる。

【0068】また、コンパクトディスク、DVD、フロッピー(登録商標)ディスク、カセットテープ、ビデオテープなどのプラスチック成型品使用メディアやそのケースに使用されるラベルに使用することができる。

【0069】以下に合成例を示す。

【0070】合成例1

撹拌機、湿液冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにイソホロンジアミン300g、トルエン300gを仕込み、2−ヒドロキシエチルアクリレート184g、2−エチルヘキシルアクリレート324gを室温で滴下する。滴下終了後、80℃で1時間反応させた後、トルエン508gを加えたものを化合物(1)とする。

【0071】合成例2

提拌機、遠流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにイソホロンジアミン300g、トルエン300gを仕込み、2−ヒドロキシエチルアクリレート184g、エチルアクリレート176gを室温で滴下する。滴下終了後、80℃で1時間反応させた後、トルエン360gを加えたものを化合物(2)とする。

合成例3

擬拌機、湿流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロート を備えた4ロフラスコにイソホロンジアミン300g、 トルエン300gを仕込み、4-ヒドロキシブチルアク リレート254g、ブチルアクリレート224gを室温 で滴下する。滴下終了後、80℃で1時間反応させた 後、トルエン478gを加えたものを化合物(3)とす ス

合成例4

旗拝機、漫流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコに2,2,4ートリメチルへキサメチレンジアミン300g、トルエン300gを仕込み、2ーヒドロキシエチルアクリレート198g、エチルアクリレート190gを室温で滴下する。滴下終了後、80℃で1時間反応させた後、トルエン388gを加えたものを化合物(4)とする。

合成例5

撹拌機、湿流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにイソホロンジアミン300g、トルエン300g、酢酸網0.2gを仕込み、1-エチニル-1-ヘキサノール438gを滴下する。滴下終了後、80℃で1時間反応させた後、トルエン438gを加えたものを化合物(4)とする。

握押機、遠流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにポリエーテルポリオール、OH価112、三洋化成工業株式会社製)225g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャパン株式会社製)70でまで徐々に昇温して、2時間反応を行う。 施媒としてジブチル錫ジラウレート0.05gを仕込み、100でまで徐々に昇温して、2時間反応を行う。 満定でイソシアネート基残量を確認した後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル400gを加えた後、200gを増製)2.1gを加えて反応を終了する。この反応溶液は無色透明で固形以る、粘度4200cps、数平均分子量MN23,000、重量平均分子量MN96,000であった。

合成例7

投評機、遠流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにポリエーテルポリオール、OH価112、三洋化成工業株式会社製)225g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャパン株式会社製)ラウレートの、05gを仕込み、100でまで徐々に昇温して、2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基度量を確認した後、40でまで冷却し、酢酸エチル396gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル396gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル396gを加えた後、40でまで冷却し、酢酸エチル396gを加えた後、化合物(2)69gを1時間で滴下し、さらに1時間熱成した後、2一アミノー2-メチループロバノール(長減産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終了する。この反応溶液は無色透明で固形分40%、粘度4,500cps、数平均分子量MN25,000、重量平均分子量MW105,000であった。

合成例8

合成例9

撹拌機、還流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにポリエーテルポリオールPP-1000(2官能ポリエーテルポリオール、OH価112、三洋化成工業株式会社製)225g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャバン株式会社製)75g、トルエン75g、触媒としてジブチル錫ジラウレート0.05gを仕込み、100℃まで徐々に昇温して、2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基残量を確認した後、40℃まで冷却し、酢酸エチル395gを加えた後、化合物(4)67gを1時間で滴下し、さらに1時間熱成した後、2一アミノー2ーメチループロバノール(長瀬産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終する。この反応溶液は無色透明で固形分40%、粘度4,600cps、数平均分子量MN26,000、重量平均分子量MN108,000であった。

合成例10

提拌機、還流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4口フラスコにポリエーテルポリオールPP-1000(2官館ポリエーテルポリオール、OH価112、三洋化成工業株式会社製)225g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャバン株式会社製)75g、トルエン75g、触媒としてジブチル鍋ジラウレート0.05gを仕込み、100℃まで徐々に昇温して、2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基残量を確認した後、40℃まで冷却し、酢酸エチル397gを加えた後、化合物(5)75gを1時間で滴下し、さらに1時間飲成した後、2一アミノー2ーメチループロバノール(長瀬産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終了する。この反本溶液は無色透明で固形分40%、粘度4、400cps、数平均分子量MN24、000、重量平均分子量MW102、000であった。

合成例11

撹拌機、湿流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロート

を備えた4ロフラスコにPLACCEL210(2官能力プロラクトンポリオール、OH価114、ダイセル化学工業株式会社製)224g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャパン株式会社製)76g、トルエン75g、触媒としてジブチル鍋ジラウレート0.05gを仕込み、100℃まで徐々に昇温して、2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基残量を確認した後、40℃まで冷却し、酢酸エチル396gを加えた後、化合物(2)70gを1時間で滴下し、さらに1時間熱成した後、2ーアミノー2ーメチループロパノール(長額産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終了する。この反応溶液は無色透明で固形分40%、粘度5,400cps、数平均分子量MW102,000であった。

合成例12

「複拌機、湿流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4ロフラスコにクラレポリオールP-1010(2官能ポリエステルポリオール、〇日価112、株式会社クラレ製)225g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャパン株式会社製)75g、トルエンフラットが集としてジブチル錫ジラウレート0.05gを仕込み、100でまで徐々に昇温して、2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基残量を確認した後、40でまで冷却し、酢酸エチル386gを加えた後、化合物(2)69gを1時間で滴下し、さらに1時間熱成した後、2-アミノー2-メチループロバノール(長板産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終了する。この反応溶液は無色透明で固形分40%、粘度5,500cp、数平均分子量MN21,000、重量平均分子量MW90,000であった。

合成例13

| 技評機、湿流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロートを備えた4口フラスコにポリエーテルポリオールPP-2000(2官能ポリエーテルポリオール、OH価112、三洋化成工業株式会社製)246g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャパン株式会社製)53g、トルエン75g、触媒としてジプチル場ジラルート0.05gを仕込み、100℃まで徐々に昇温して、2時間反応を行う。減定でイソシアネート基別量を確認した後、40℃まで冷却し、酢酸エチル227gを加えた後、40℃まで冷却し、酢酸エチル227gを加えた後、40℃まで冷却し、酢酸エチル227gを加えた後、40℃まで冷却し、酢酸エチル27gをかけた後、40℃まで冷却し、計酸エチル27gをがまた。この反応溶液は無色透明で固形分40%、粘度3,500cps、数平均分子量MN23,000、重量平均分子量MW95,000であった。

合成例14

撹拌機、湿流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロート を備えた4口フラスコにボリエーテルボリオールPP-1000(2官能ポリエーテルボリオール、OH価11 2、三洋化成工業株式会社製)208g、イソホロンジイソシアネート(ヒュルスジャパン株式会社製)92g、トルエン75g、触媒としてジブチル錫ジラウレート0.05gを仕込み、100℃まで徐々に昇温して、2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基残量を確認した後、40℃まで冷却し、酢酸エチル410gを加えた後、化合物(2)128gを1時間で滴下し、さらに1時間熱成した後、2-アミノー2-メチループロパノール(長瀬産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終了する。この反応溶液は無色透明で固形分40%、粘度3,000cps、数平均分子量MN20,000。重量平均分子量MN60,000であった。

合成例15

撹拌機、週流冷却管、窒素導入管、温度計、滴下ロート を備えた4口フラスコにボリエーテルボリオールPP-2000(2官能ポリエーテルポリオール、OH価11 2、三洋化成工業株式会社製) 257g、イソホロンジ イソシアネート (ヒュルスジャパン株式会社製) 43 g、トルエン75g、触媒としてジブチル錫ジラウレー トロ.05gを仕込み、100℃まで徐々に昇温して、 2時間反応を行う。滴定でイソシアネート基残量を確認 した後、40℃まで冷却し、酢酸エチル220gを加え た後、化合物(2)39gを1時間で滴下し、さらに1 時間熱成した後、2-アミノ-2-メチループロパノー ル(長瀬産業株式会社製)2.1gを加えて反応を終了 する。この反応溶液は無色透明で固形分50%、粘度 3,500cps、数平均分子量MN23,000、重 量平均分子量MW93,000であった。 [0072]

【実施例】実施例1

合成例6で合成したウレタン樹脂溶液100gに対して 硬化剤(E)を2gを配合し、さらに酸化防止剤(i)を0.5g、紫外線吸収剤(j)を0.5g、光安定剤(k)を0.5gを配合した。硬化剤(E)は、ヘキサメチレンジイソシアネートトリメチロールプロパンアダクト体75%酢酸エチル溶液を用いた。酸化防止剤(i)は、IRGANOX L 135(チバ・スペシャル・ケミカルズ株式会社)を用いた。柴外線吸収剤(j)はTINUVIN 571(チバ・スペシャリティ・ケミカルズ株式会社)を用いた。光安定剤(k)は TINUVIN 765(チバ・スペシャリティ・ケミカルズ株式会社)を用いた。光安定剤(k)は TINUVIN 765(チバ・スペシャリティ・ケミカルズ株式会社)を用いた。

【0073】試験方法は次の通りである。

〈塗工方法〉上記ウレタン樹脂溶液を剥離紙にアアリケータで乾燥塗膜25μmになるように塗工し、100℃-2分乾燥し、塗工物を作成した。室温で1週間経過したものを以下の測定に用いた。

〈傷光板とガラス基盤との粘着性〉剥離紙にウレタン樹脂溶液を塗工した粘着シートを、厚さ0.20mmの偏光板場に転写し、温度23で温度65%の条件下で7日間熱成させた後、この偏光板とガラス基板とを温度50℃、圧力5kg/cm²の条件下で20分間保持して接着させ、J1Sに準じてショッパー型剥離試験器にて剥離強度(180度ピール、引っ張り速度300mm/分;単位g/25mm幅)を測定した。

ベブリスター抑制試験>試験片をリップロールで厚さ2mmの透明ポリカーボネート板(日本テストパネル社製)に張り付け、積層体を作製した。この積層体形成時に混入した気泡にはマジックインキ(登録商標)で目印を付けた。張り付け1日後、100℃のオーブンに入れ、1時間後および30日後の様子を目視で観察した。
・・・張り付け時に観察された以上の気泡が観察されない。

○・・・部分的に新たな気泡、フクレがある。
 ×・・・全体に新たな気泡、フクレがある。
 【0074】実施例2~9 比較例1
 ウレタン樹脂を表1に示したものに変え、実施例1と同様の操作を行い実施例2~9,比較例1とした。
 【0075】表1に実施例1~9、比較例1の粘着力、偏光板とガラス基板との粘着力、ウレタン・ウレア結合の含有率、プリスター抑制試験の結果を合わせて示す。
 【0076】

【表1】

(11) #2002-38119 (P2002-381L

主放制度		粘盤力	観光板とガラス 基板との拡簧性 g f / 2 5 m m	ウレタン・ウレ ア結合者を重 (96)	ブリスター存制	
	合成例	9 1/25 mm			1 時間後	3087
AMS I	金店領6	. 900	700	15.1	. 0	0
主体保2	金盛研7	800	620	15.4	0	0
高集例3	★広覧 B	600	620	15.2	0	0
智地64	- 企会9(9	700	500	15,5	٥	0
高流行5	士建領10	800	600	15.2	0	0
******	大成領11	1000	850	15.6	_	•
宝城贯7	会建器12	1400	1250	15.4	Ö	٥
32.36 B	合成領13	800	400	12.1	0	0
XX919	62914	700	500	19.1	0	0
Held 1	会成第15	800	620	9,4	× .	×

[0077] 【発明の効果】以上のように、本発明の感圧性接着剤、 感圧性接着剤シート、積層体は、各種プラスチック成形 品の表面に貼付した場合のふくれやめくれなどのブリス ターの抑制が必要な用途に適する。

フロントページの続き

(51) Int. Cl.7 CO8G 18/32 識別記号

C09J 7/02

FΙ

CO8G 18/32 CO9J 7/02 テーマコート (参考)

Z Z

Fターム(参考) 4F100 AGOOB AHO3G AKO1A AKO1B AK03 AK12 AK15 AK25 AK41 AK51G BA02 CA02 CA06

CAO7 CBO5 JK06 JL04 JL13G

YYOOG

4J004 AA14 AB01 CA06 CC02 FA01 FA04

4J034 AA04 BA03 CA02 CA13 CA15

CB01 CB03 CE07 CB08 CC03

CC12 CC15 CC23 CC26 CC33

CC45 CC52 CC61 CC62 CC67 DA01 DB04 DB05 DB07 DC02

DC50 DF01 DF12 DF16 DF20

DF21 DF22 DG03 DG04 DG05

DG06 DG14 FA01 FA02 HA01

HAO2 HAO7 HAO8 HA11 HBO8

HC03 HC12 HC17 HC22 HC45 HC46 HC52 HC61 HC64 HC67

HC70 HC71 HC73 JA42 KA01

KB02 KC08 KC16 KC17 KC18

KC35 KD02 KD12 KE02 QA05 QC05 RA08 SA01 SA05

4J040 EF061 EF101 EF111 EF131

EF221 EF291 EF301 JA09

KA16 LA01 MA05 MA10 MB03

NA17 PA23 QA02



THIS PAGE IS BLANK